

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

Abstract of EP 0 460 254 A1

The invention relates to a process for the preparation of thin oxide films by plasma decomposition of organometallic compounds, characterized in that volatile metal compounds or mixtures of metal compounds are used.



Europäisches Patentamt
European Patent Office
Office européen des brevets



Veröffentlichungsnummer: **0 460 254 A1**

(12)

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(21) Anmeldenummer: 90110659.1

(51) Int. Cl.⁵: **C23C 16/40**

(22) Anmeldetag: 06.06.90

(43) Veröffentlichungstag der Anmeldung:
11.12.91 Patentblatt 91/50

(64) Benannte Vertragsstaaten:
BE CH DE DK ES FR GB IT LI LU NL SE

(71) Anmelder: SCHERING AKTIENGESELLSCHAFT
Berlin und Bergkamen
Müllerstrasse 170/178 Postfach 65 03 11
W-1000 Berlin 65(DE)

(72) Erfinder: Bald, Jochen
Fichtenweg 24
W-7400 Tübingen(DE)
Erfinder: Deutschmann, Lutz
Hauptstrasse 99
W-7415 Wannweil(DE)
Erfinder: Feurer, Ernst, Dr.
Im Riedle 10
W-7906 Blaustein / Markbronn(DE)
Erfinder: Holzschuh, Helga
Schlehenweg 6
W-7414 Lichtenstein(DE)
Erfinder: Oehr, Christian, Dr.

Wintergasse 6
W-7403 Reusten(DE)
Erfinder: Messelhäuser, Johannes, Dr.
Gmelinstrasse 68
W-7400 Tübingen(DE)
Erfinder: Ramirez, Javier
Fichtenweg 17
W-7400 Tübingen 1(DE)
Erfinder: Reich, Silvia
Hausserstrasse 142
W-7400 Tübingen 1(DE)
Erfinder: Walmer, Birgit (Mitulidis)
Bahnhofstrasse 41
W-4047 Dormagen(DE)
Erfinder: Weber, Andreas
Öschweg 15
W-7430 Metzingen(DE)
Erfinder: Wendel, Helmut
Landhausstrasse 3
W-7400 Tübingen(DE)
Erfinder: Suhr, Harald, Prof. Dr. rer. nat.
Weissdornweg 2
W-7400 Tübingen(DE)

(54) Verfahren zur Herstellung dünner Oxydschichten durch die Plasma-Umsetzung metallorganischer Verbindungen.

(57) Die Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung dünner Oxydschichten durch die Plasmaumsetzung metallorganischer Verbindungen, dadurch gekennzeichnet, daß flüchtige Metallverbindungen oder Mischungen aus Metallverbindungen verwendet werden.

EP 0 460 254 A1

Die Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung dünner Oxydschichten durch die Plasmaumsetzung metallorganischer Verbindungen.

Die Herstellung von Oxydschichten oder -filmen ist an sich bekannt.

5 So kann man Oxydschichten durch Sputtern erzeugen. Aber Oxyde sputtern relativ schlecht. Oft weisen die Produkte Sauerstoffdefizite auf und müssen nachoxydiert werden.

Weiterhin kann man Oxydschichten durch reaktives Sputtern erzeugen. Dies vermeidet die Notwendigkeit der Nachoxydation. Oft sind die Abscheideraten gering. Ferner ist der apparative Aufwand (sehr gutes Vakuum erforderlich) beträchtlich. Bei allen Sputterverfahren tritt Schattenbildung auf, das heißt dreidimensionale Objekte werden nicht gleichmäßig beschichtet.

10 Es ist auch möglich, Oxydschichten in Einzelfällen durch galvanische Verfahren oder auf Metallen durch Oxydation bei höheren Temperaturen zu erzeugen.

Schließlich können Oxydschichten durch thermisches- oder Laser- CVD Verfahren abgeschieden werden.

Aufgabe der vorliegenden Erfindung ist die Zurverfügungstellung eines Verfahrens, welches in technisch einfacher Weise für eine Vielzahl von Beschichtungen anwendbar ist, welches Metall für Beschichtungen zugänglich macht, von denen es keine flüchtigen Hydride oder Halogenide gibt und das hierdurch eine erhöhte Anwendungsbreite besitzt und welches die Herstellung von Oxydschichten erlaubt, die ganz oder weitgehend frei von Verunreinigungen sind.

20 Diese Aufgabe wird erfindungsgemäß durch ein Verfahren gemäß dem kennzeichnenden Teil des Patentanspruchs gelöst.

Weitere Ausgestaltungen der Erfindung sind den Kennzeichnungsteilen der Unteransprüche zu entnehmen.

Das erfindungsgemäße Verfahren vermeidet nicht nur die Nachteile der bekannten Verfahren, sondern es schafft darüberhinaus völlig neue technische Perspektiven, die sich wie folgt darstellen.

25 Das Verfahren ist einfach und für eine Vielzahl von Beschichtungen anwendbar. Je nach gewünschtem Oxyd muß eine geeignete metallhaltige Verbindung eingesetzt werden. Die experimentellen Parameter unterscheiden sich für die meisten Probleme nur wenig voneinander.

Durch die Verwendung von metallhaltigen Ausgangsverbindungen werden auch Metalle für die Beschichtungen zugänglich, von denen es keine flüchtigen Hydride oder Halogenide gibt. Dadurch wird die Anwendungsbreite wesentlich vergrößert.

30 Durch den Zusatz von Oxydationsmitteln werden Verunreinigungen aus den Filmen ganz oder weitgehend entfernt.

Durch die Verwendung von elektrischen Entladungen (Plasmen) kann die Zersetzungstemperatur gegenüber dem thermischen CVD erheblich herabgesetzt werden. Erfahrungen aus zahlreichen Systemen zeigen, daß Plasmaverfahren schon bei um 500° tieferen Temperaturen als die thermischen Verfahren zur Beschichtung eingesetzt werden können. Dadurch können die Verfahren auch bei temperaturempfindlichen Materialien, wie organischen Polymeren eingesetzt werden.

Durch die Verwendung von Plasmen treten keine Probleme mit der Schattenbildung auf. Es können dreidimensionale Objekte und auch Hohlräume (Löcher) beschichtet werden.

40 Durch die Verwendung von Plasmen ist die wachsende Schicht einem ständigen Bombardement von Ionen, Elektronen und Photonen ausgesetzt. Diese bewirken die Entfernung von Verunreinigungen und erhöhen die Oberflächenbeweglichkeit der auftreffenden Teilchen.

Durch die Verwendung von Plasmen werden die zu beschichtenden Substrate von Verunreinigungen und anhaftender Feuchtigkeit gereinigt. Dadurch werden wesentlich bessere Haftfestigkeiten erzielt als bei anderen Verfahren.

45 Durch die Verwendung von Zusatzpotentialen an den Elektroden kann das Ionenbombardement der wachsenden Schicht gesteuert werden.

Durch die Temperierung der Elektrode, die die Substrate trägt oder der Substrathalter kann die Abscheidengeschwindigkeit und das Ausmaß der zulässigen Verunreinigungen gesteuert werden.

50 Zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens kommen als Ausgangsmaterialien alle flüchtigen metallhaltigen beziehungsweise metallorganischen Verbindungen in Frage, vor allem solche, die bei Raumtemperatur einen Dampfdruck von ≥ 1 Pa besitzen sowie all diejenigen Verbindungen, die man ohne Zersetzung auf Temperaturen bringen kann, bei denen diese Drucke erreicht werden, und ferner diejenigen, die solche Temperaturbehandlung zumindest ohne übermäßige Zersetzung überstehen.

55 Folgende Ausgangsverbindungen sind zu nennen:

Substanzen können eingesetzt werden, bei denen direkte Metall-Kohlenstoff Bindungen wie zum Beispiel bei den Metallalkylen

$\text{Sn}(\text{CH}_3)_4$, $\text{Sn}(\text{C}_2\text{H}_5)_4$ oder $\text{Sn}(\text{C}_3\text{H}_7)_4$, sowie solchen mit gemischten Alkylen $\text{SnR}'\text{R}''\text{R}'''$, wie GeR_4 ,

- PbR₄, ZnR₂, CdR₂, InR₃, AsR₃ oder BiR₃.
 - gebundene Komplexe wie Verbindungen mit Allyl-, Cyclopentadienyl-, Alkylcyclopentadienyl-, Cyclooctadienyl- oder Aromatenkomplexe wie zum Beispiel Pd(C₃H₅)₂, Pd(C₅H₅)₂, (C₅H₅)Pd(C₃H₅), Pd-(RnC₅H_{5-n})₂ oder
 5 (C₅H₅)Pd(RnC_{5-n}) oder
 entsprechende Verbindungen anderer Metalle zum Beispiel des Eisens, Cobalts oder Nickels wie Fe(C₅H₅)₂, Co(C₅H₅)₂, Ni(C₅H₅)₂ oder solche mit anderen Liganden wie Fe(RnC₅H_{5-n})₂.
 Metallcarbonyle wie
 Cr(CO)₆, Mo(CO)₆, W(CO)₆, Mn₂(CO)₁₀, Re₂(CO)₁₀, Fe(CO)₅, Ru(CO)₅, Os₂(CO)₈, Co₂(CO)₈, Rh₂(CO)₈, Ir₂-
 10 (CO)₈, Ni(CO)₄, und deren Derivate wie die
 Metall-carbonyl-nitrosyle M(NO)_x(CO)_y
 Metall-carbonyl-hydride MH_x(CO)_y
 Metall-carbonyl-halide MHal_x(CO)_y
 zum Beispiel Co(CO)₃(NO), Fe(CO)₂(NO)₂ und mehrkernige Carbonyle
 15 Diketonatokomplexe wie die Acetylacetonate und deren durch Substitution durch Fluor oder Alkylgruppen
 gewonnenen Abkömmlinge. Typische Chelatbildner sind 2,4-Pentandion ("acac"),
 1,1,1 Trifluor-2,4-pentandion ("tfa"),
 1,1,1,5,5,5-Hexafluor-2,4-pentandion ("hfa")
 2,2,6,6-Tetramethyl-heptandion ("thd") wie zum Beispiel
 20 Al(acac)₃, Cr(acac)₃, Zr(thd)₂, Mg(thd)₂, Cu(tfa)₂,
 Metallalkoxyde M(OR) wie zum Beispiel
 Ti(OC₂H₅)₄, Ti(OC₃H₇)₄, Ti(OC₄H₉)₄ usw.
 Entsprechende Verbindungen mit gemischten Alkoxygruppen M(OR)_{x-n}(OR')_n sowie die entsprechenden
 Silizium- oder Hafnium- oder Zirkoniumverbindungen.
 25 Derivate organischer Säuren wie Al(CH₃COO)₃
 Verbindungen mit verschiedenen Typen von Liganden
 wie zum Beispiel die oben erwähnten Nitrosyl-Carbonyl oder Halogenid-Carbonyl Verbindungen.
 Kombinationen von Carbonylgruppen mit π-Systemen zum Beispiel (C₅H₅)Ti(CO)₃ und entsprechende
 Zirkonium, Hafnium oder Siliziumverbindungen
 30 Kombinationen von π-Systemen mit Amingruppen wie zum Beispiel (RC₅H₄)Ti(NR₂)₃.
 Kombinationen von Alkylgruppen und Alkoxygruppen zum Beispiel R_nTi(OR)_{4-n} und entsprechende Zirkoni-
 um, Hafnium oder Siliziumverbindungen.
 Kombinationen von Alkylgruppen und Chelat-Liganden zum Beispiel (CH₃)₂Au(acac)
 Kombinationen von Alkylgruppen und π-Systemen zum Beispiel (CH₃)₃Pt(C₅H₅) sowie Kombinationen mit
 35 Nitril-, Isonitril-, Phosphin, Thioäther oder Thiol Gruppen u.s.w..
 Erfindungsgemäß lassen sich insbesondere folgende Oxydschichten herstellen:
 SnO₂, GeO₂, Oxyde der seltenen Erden, CuO, TiO₂, MnO_x, Cr₂O₃, ZnO, PtO₂, Al₂O₃, BaO, SrO, ZrO₂,
 Nb₂O₃, WO₃, In₂O₃, NiO, Fe₂O₃, MoO₃, AgO, CoO, HfO₂, TaO₂, PbO, Bi₂O₃ und Sb₂O₃.
 Für die erfindungsgemäß hergestellten Oxydschichten finden sich vielseitige Anwendungen von denen
 40 beispielsweise die folgenden zu nennen sind:
 mechanische Schutzschichten
 Hartschichten
 Kratzschutzschichten
 Diffusionsbarrieren
 45 Korrosionsschutzschichten
 Dekorationsschichten
 optische Filter
 Antireflexbelege
 leitende und halbleitende Schichten
 50 dielektrische Schichten
 antistatische Belege für organische Polymere
 antistatische Belege in der Mikroelektronik
 Masken in der Mikroelektronik
 transparente Elektroden für Solarzellen
 55 heizbare Schichten zum Beispiel für Autofenster
 haftvermittelnde Schichten
 Basismaterialien für Supraleiter
 HT_c - Supraleiter

Im Vordergrund stehen die mechanischen Eigenschaften, Härte, Elastizität optischen Eigenschaften, Transparenz, Farbe, Brechungsindex elektrischen Eigenschaften: Isolatoren, Halbleiter und Leiter.

5 Die folgenden Beispiele dienen zur Erläuterung der Erfindung.

BEISPIEL 1

SnO₂ Filme

Als Ausgangsmaterial dient Tetramethylzinn (TMT).

Apparatur: Parallelplattenreaktor, Aluminiumelektroden 13 cm Ø, 3 cm Abstand

10 Frequenz: 13.56 MHz

Art der Substrate: Glass

Vorbehandlung: 30 min Argonplasma

Temperatur des Verdampfungsgefäßes: 25° C

Gasart: O₂/Ar (2 : 1 bis 3 : 1)

15 Gasdurchsatz: 45 sccm

Druck: 50 - 133 Pa

Leistungsdichte W/cm² Elektrodenfläche: 1.5

Temperatur der Substrat tragenden Elektrode: 90° C

Abscheidungsrate: bei 50 - 80 Pa 50 A/min

20 Filmeigenschaften: Farblose, transparente Filme,
bei 50 - 80 Pa Kohlenstoffgehalt unter Nachweisgrenze,
bei Gesamtdruck 133 Pa Abscheiderate 650 A/min, 2-3 % C
Maximale Leitfähigkeit = $1.1 \cdot 10^3 \text{ }^{-1}$ wird erreicht bei 50 W
Gesamtdruck 47 Pa, Verhältnis $p(\text{O}_2) / p(\text{TMT}) = 2/1$.

25 **BEISPIEL 2**

GeO₂ - Filme

Als Ausgangsmaterial dient Tetramethylgermanium (TMG)

Apparatur: Parallelplattenreaktor, Aluminiumelektroden 13 cm Ø, 3 cm Abstand

Frequenz: 13.56 MHz

30 Art der Substrate: Glass

Vorbehandlung: 30 min Argonplasma

Temperatur des Verdampfungsgefäßes: -50° C

Gasart: O₂ / Ar (2 : 1 bis 3 : 1)

Gasdurchsatz: 35 sccm

35 Druck: zum Beispiel 10 Pa O₂, 5 Pa Ar and 2.7 Pa TMG

Leistung: 70 W

Temperatur der Substrat tragenden Elektrode: 120° C Abscheidungsrate: 90 A/min

Filmeigenschaften:

Farblose, transparente Filme, Eigenschaften und Zusammensetzung weitgehend unabhängig von den

40 Abscheidungsparametern.

Ge Gehalt 70 + 4% (GeO₂ = 69.4% Ge) Dichte 3.5 - 4.5 g/cm³

BEISPIEL 3

Gemischte GeO₂ - SnO₂ Filme

Als Ausgangsmaterialien dienen Tetramethylgermanium (TMG) und Tetramethylzinn (TMT)

45 Apparatur: Parallelplattenreaktor, Aluminiumelektroden 13 cm Ø, 3 cm Abstand

Frequenz: 13.56 MHz

Art der Substrate: Glass

Vorbehandlung: 30 min Argonplasma

Temperatur des Verdampfungsgefäßes: 25 beziehungsweise -50° C

50 TMT und TMG werden vor dem Eintritt in die Reaktionskammer gemischt

Gasart: Ar/O₂ (1 : 3)

Gasdurchsatz: 40 sccm

Druck: Gesamtdruck 30 Pa, Partialdruck der organomet. Verbindungen 5 Pa

Leistung 80 W

55 Temperatur der Substrat tragenden Elektrode: 100

Abscheidungsrate: 50 - 100 A/min

Filmeigenschaften :

Die Filmzusammensetzung hängt ab vom Mischungsverhältnis TMG/TMT

p(TMT) Pa	p(TMG) Pa	Sn at. %	Ge at. %	C at. %	O at. %
4.00	1.33	26.8	3.2	3.8	66.2
2.67	2.67	22.1	6.2	4.6	67.1
1.33	4.00	10.7	21.3	0	68.0

BEISPIEL 4

Filme aus Zirkondioxid

Ausgangsmaterial: Zirkoniumhexafluoroacetylacetonat

10 Apparatur: Parallelplattenreaktor, Aluminiumelektroden = 30 cm Abstand 3 cm

Frequenz: 30.5 MHz

Art der Substrate: Glass, Quarz

Vorbehandlung: 10 min Argonplasma

15 Temperatur des Verdampfungsgefäßes: 60° C

Gasart: Sauerstoff

Gasdurchsatz: 50 sccm

Druck: 23 Pa

Leistung: 50W

Temperatur der Substrat tragenden Elektrode: 150° C

20 Abscheidungsrate: 12,5 nm / min Filmeigenschaften: Durchsichtige farblose, nichtleitende, amorphe, sehr harte und kratzfeste Filme

Filmanalyse 69,3 % Zr, 0,4% C (ZrO₂ 74%)**BEISPIEL 5**Abscheidung von ZrO₂ Filmen25 Ausgangsmaterial Dicyclopentadienyl-dimethyl-Zirkonium Cp₂ZrMe₂

Apparatur: Parallelplattenreaktor, Aluminiumelektroden 16 cm 0, 3,5 cm Abstand

Frequenz: 13.56 MHz

Art der Substrate: Glass, Quarz, Polycarbonat

Vorbehandlung: 30 min Argonplasma 100W

30 Temperatur des Verdampfungsgefäßes:

Gasart: Sauerstoff

Gasdurchsatz: 100 sccm

Druck: 22 Pa

Leistung: 100W

35 Temperatur der Substrat tragenden Elektrode: 300° C

Abscheidungsrate: 0.3 - 0.5 g/cm² minFilmeigenschaften: Klare transparente, sehr harte Filme. Analyse 72.3 + 4% Zr (theor. für ZrO₂ 74.0%).**BEISPIEL 6**Abscheidung von Al₂O₃ - Filmen

40 Ausgangsmaterial Trimethylaluminium

Apparatur: Parallelplattenreaktor, Aluminiumelektroden

11 cm 0, 2,5 cm Abstand Frequenz: 13.56 MHz

Art der Substrate: Glass, Al₂O₃

Vorbehandlung: 15 min Argonplasma

45 Temperatur des Verdampfungsgefäßes: 0° C

Gasart: Argon / Wasserstoff

Gasdurchsatz: 20 sccm

Druck: 200 mtorr (50% Argon, 40% H₂, 10% Alkylverbindung)

Leistung 60 Watt

50 Temperatur der Substrat tragenden Elektrode: 150° C

Abscheidungsrate: 40 - 60 Å

Filmeigenschaften: farblose, transparente Filme

Die geringen Mengen an adsorbiertem Wasser aus der Apparatur oder aus Lecks sind ausreichend für die Oxydbildung.

BEISPIEL 7Erzeugung von Cr₂O₃ FilmenAusgangsmaterial Chromhexacarbonyl Cr(CO)₆ Apparatur: Parallelplattenreaktor, Aluminiumelektroden 13 cm 0, 3 cm Abstand

- Frequenz: 13.56 MHz
 Art der Substrate: Glass, Quarz, Stahl
 Vorbehandlung: keine
 Temperatur des Verdampfungsgefäßes: 50° C
- 5 Gasart: Argon / Sauerstoff zu gleichen Teilen
 Gasdurchsatz: 25 sccm
 Druck: 20 Pa
 Leistung: 100 Watt
 Temperatur der Substrat-tragenden Elektrode: 100° C
- 10 Abscheidungsrate: 23 A/min
 Filmeigenschaften:
 Film transparent, schwach grün, 67% Cr (Cr_2O_3 theor. 68.4 % Cr) BEISPIEL 8
 Erzeugung von amorphen Mn_xO_y - Filmen
 Ausgangsverbindung: Dimangandecacarbonyl $\text{Mn}_2(\text{CO})_{10}$
- 15 Apparatur: Parallelplattenreaktor, Aluminiumelektroden
 13 cm 0, 3 cm Abstand
 Frequenz: 13.56 MHz
 Art der Substrate:
 Vorbehandlung:
- 20 Temperatur des Verdampfungsgefäßes: 60° C
 Gasart: Argon beziehungsweise Sauerstoff
 Gasdurchsatz: 30 sccm
 Druck: 25 Pa
 Leistung: 100 Watt
- 25 Temperatur der Substrat tragenden Elektrode: 100° C
 Abscheidungsrate: 2,5 - 3,5 A/sec
 Filmeigenschaften:
 Mit Trägergas Argon bräunliche transparente Filme mit 71 % Mn (Mn_2O_3 69,6 %, Mn_3O_4 72,0 %).
 Mit Trägergas Sauerstoff (35 sccm, 28 Pa) dunkelbraune Filme, deren Metallgehalt 65% beträgt, laut ESCA
- 30 - Untersuchungen liegt ein Gemisch aus MnO_2 und Mn_2O_3 vor.
BEISPIEL 9
 Abscheidung von Er_2O_3 Filmen
 Als Ausgangsmaterial dient der Ertris 2,2,6,6-tetramethyl-3,5 - heptanedionato chelat Komplex
 Apparatur: Parallelplattenreaktor, Aluminiumelektroden 0 = 16 cm, 3 cm Abstand
- 35 Frequenz: 13.56 MHz
 Art der Substrate: Glassubstrate
 Vorbehandlung: 10 min O_2/Ar Plasma 20 Pa, 1.5 W/cm²
 Temperatur des Verdampfungsgefäßes: 140° C
 Gasart: Sauerstoff
- 40 Gasdurchsatz: 30 standard cm³ min⁻¹ (sccm)
 Druck: 26 Pa
 Leistungsdichte W/cm² Elektrodenfläche: 1.5 W/cm²
 Temperatur der Substrat tragenden Elektrode: 400° C, geerdet
 Abscheidungsrate: 90 - 130 nm / min
- 45 Filmeigenschaften: Farbloser Film,
 85.1% Er, Kohlenstoff unter Nachweisgrenze,
 Er_2O_3 (theor. 87.5 % Er)
BEISPIEL 10
 Abscheidung von TiO_2 Filmen
- 50 Ausgangsmaterial Tetrabutoxytitan $\text{Ti}(\text{O}-\text{C}_4\text{H}_9)_4$
 Apparatur: Parallelplattenreaktor, Aluminiumelektroden 10 cm 0, 4 cm Abstand
 Frequenz: 13.56 MHz
 Art der Substrate: Glass
 Vorbehandlung: 10 min Argonplasma 100 W
- 55 Temperatur des Verdampfungsgefäßes: 30° C
 Gasart: Sauerstoff
 Gasdurchsatz: 40 sccm
 Druck: 93 Pa

Leistung: 100 W
 Temperatur der Substrat tragenden Elektrode: 100° C
 Abscheidungsrate: 1000 Å/min
 Filmeigenschaften: transparente, leicht irisierende Filme

5

Patentansprüche

1. Verfahren zur Herstellung dünner Oxydschichten durch die Plasmaumsetzung metallorganischer Verbindungen, dadurch gekennzeichnet, daß flüchtige Metallverbindungen oder Mischungen aus Metallverbindungen verwendet werden.
2. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß Metallverbindungen verwendet werden, die außer den Metallatomen auch Kohlenstoff enthalten.
3. Verfahren nach Anspruch 2, dadurch gekennzeichnet, daß Metallverbindungen verwendet werden, bei denen die Metallatome entweder direkt oder über π -Bindungen oder über Heteroatome, wie Sauerstoff, Stickstoff, Schwefel oder Phosphor, mit dem Kohlenstoff verbunden sind.
4. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß die Metallverbindungen zusammen mit einem Oxydationsmittel als Reaktivgas verwendet werden.
5. Verfahren nach Anspruch 4, dadurch gekennzeichnet, daß als Oxydationsmittel Sauerstoff, Kohlendioxyd, Distickstoffoxyd oder deren Mischungen verwendet werden.
6. Verfahren nach Anspruch 4, dadurch gekennzeichnet, daß das Reaktivgas in Mischung mit einem Verdünnungsmittel, wie Helium, Argon oder Stickstoff, verwendet wird.
7. Verfahren nach Anspruch 1, gekennzeichnet durch folgende Verfahrensschritte:
 - Zufügung der Metallverbindungen über Dosierventile dem Reaktor
 - Beheizung des Verdampfungsgefäßes für die Metallverbindungen und der Zuleitungen zum Reaktor
 - Umsetzung bei vermindertem Druck, wobei die Verbindungen dem Plasma einer elektrischen Entladung ausgesetzt werden.
8. Verfahren nach Anspruch 7, dadurch gekennzeichnet, daß für die Umsetzung eine Glimmentladung verwendet wird.
9. Verfahren nach Anspruch 8, dadurch gekennzeichnet, daß die Glimmentladung in Parallelplattenreaktoren, Barrelreaktoren oder anderen Anlagen erzeugt wird.
10. Verfahren nach Anspruch 9, dadurch gekennzeichnet, daß die Glimmentladung mit Gleichspannung oder nieder- oder hochfrequenter Wechselspannung betrieben wird.
11. Verfahren nach Anspruch 9, dadurch gekennzeichnet, daß an die Elektroden der Parallelplattenreaktoren eine Zusatzspannung angelegt wird.
12. Verfahren nach Anspruch 9, dadurch gekennzeichnet, daß die Elektroden, auf denen die zu beschichtenden Substrate liegen, sowie andere Substratträger thermostatisiert werden.
13. Dünne Oxydschichten hergestellt nach Verfahren gemäß Ansprüchen 1 bis 12 insbesondere zur Herstellung von SnO₂, GeO₂, TiO₂, MnOx, Cr₂O₃, ZnO, PtO₂, Al₂O₃, BaO, SrO, ZrO₂, Nb₂O₅, WO₃, In₂O₃, NiO, Fe₂O₃, MoO₃, AgO, CoO, HfO₂, TaO₂, PbO, Bi₂O₃ oder Sb₂O₃.
14. Verwendung der dünnen Oxydschichten gemäß Anspruch 13 zur Herstellung von Schutzschichten, Leitungen, halbleitenden Schichten oder dielektrischen Schichten oder antistatischen Belegen:

45

50

55



Europäisches
Patentamt

EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung

EP 90 11 0659

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int. Cl.5)
X	JAPANESE JOURNAL OF APPLIED PHYSICS, Band 28, Nr. 7, July 1989, Teil 2, Seiten L1096-L1097, Tokyo, JP; T. MARUYAMA et al.: "Plasma metalorganic chemical vapor deposition of indium oxide thin films" * Insgesamt * - - -	1-5,7-10, 13,14	C 23 C 16/40
X	J. VACUUM SCIENCE & TECHNOLOGY/PART A, Band 13, Nr. 5, September/Oktober 1986, Seiten 2377-2383, Woodbury, US; C.E. TRACY et al.: "Preparation of amorphous electrochromic tungsten oxide and molybdenum oxide by plasma enhanced chemical vapor deposition" * Insgesamt * - - -	1-10,13, 14	
X	THIN SOLID FILMS, Band 96, Nr. 2, Oktober 1982, Seiten 149-154, Lausanne, CH; M. SHIMIZU et al.: "Preparation of ZnO thin films by plasma-enhanced organometallic chemical vapour deposition" * Insgesamt *	1-10,13, 14	
X	US-A-4 675 089 (E.R. LORY et al.) * Spalte 2, Zeile 40 - Spalte 3, Zeile 56; Zusammenfassung * - - -	1-5,7-10, 13,14	RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int. Cl.5)
X	PATENT ABSTRACTS OF JAPAN, Band 8, Nr. 46 (C-212)[1483], 29. Februar 1984; & JP-A-58 204 171 (TOKYO SHIBAURA DENKI K.K.) 28-11-1983 * Insgesamt *	1-5,7-10, 13,14	C 23 C
X	US-A-4 140 814 (J. HYNCEK) * Insgesamt * - - -	1-5,7-10, 13,14	
		-/-	
Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt			
Recherchenort		Abschlußdatum der Recherche	
Den Haag		10 Januar 91	
		Prüfer	
		JOFFREAU P.O.	
KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE			
X: von besonderer Bedeutung allein betrachtet			
Y: von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie			
A: technologischer Hintergrund			
O: mündliche Offenbarung			
P: Zwischenliteratur			
T: der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze			
E: älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist			
D: in der Anmeldung angeführtes Dokument			
L: aus anderen Gründen angeführtes Dokument			
&: Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument			

BEST AVAILABLE COPY



Europäisches
Patentamt

EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung

EP 90 11 0659

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int. Cl.5)
X	EP-A-0 265 246 (MATSUSHITA ELECTRIC INDUSTRIAL CO., LTD) * Zusammenfassung; Seite 5, Zeile 50 - Seite 6, Zeile 9; Seite 11, Zeilen 1-25 *	1-10,13, 14	
X	EP-A-0 342 009 (OKI ELECTRIC INDUSTRY CO., LTD) * Seite 3, Zeile 54 - Seite 8, Zeile 55 *	1-10,13, 14	
			RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int. Cl.5)
Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt			
Recherchenort Den Haag		Abschlußdatum der Recherche 10 Januar 91	Prüfer JOFFREAU P.O.
<p>KATEGORIE DER GENANTEN DOKUMENTE</p> <p>X: von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y: von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie A: technologischer Hintergrund O: mündliche Offenbarung P: Zwischenliteratur T: der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze</p> <p>E: älteres Patentedokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D: in der Anmeldung angeführtes Dokument L: aus anderen Gründen angeführtes Dokument</p> <p>&: Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument</p>			

BEST AVAILABLE COPY